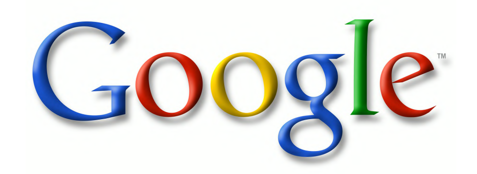








Jahresbericht

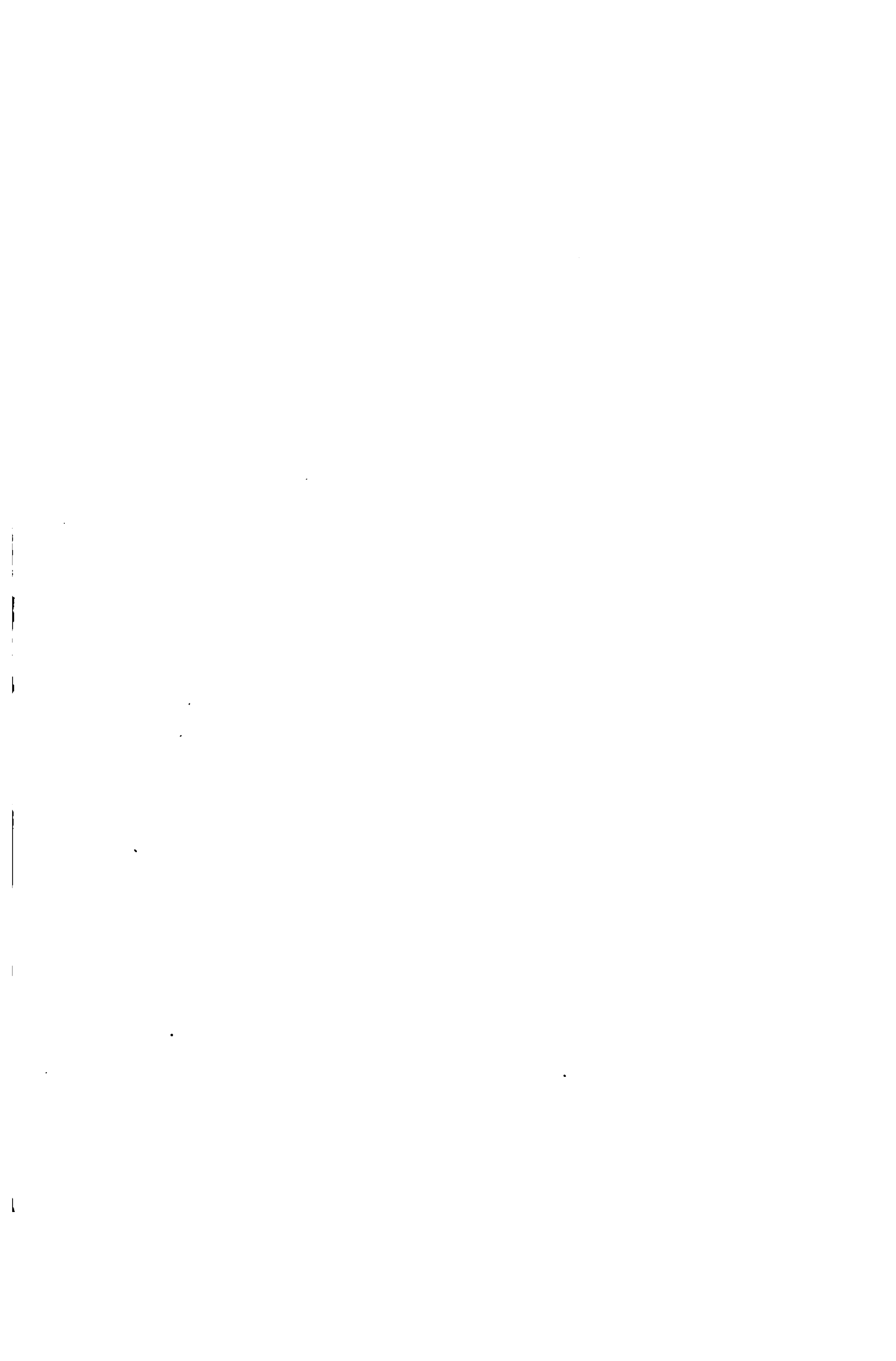
über die Fortschritte der

CHEMIE

und verwandter Theile anderer Wissenschaften

Erster Theil

Autoren-Register



Jahresbericht

über die Fortschritte der

CHEMIE

und verwandter Theile anderer Wissenschaften

Begründet von

J. Liebig und H. Kopp

herausgegeben von

F. Fittica

General-Register

für die

Berichte von 1877 bis 1886

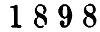
Erster Theil

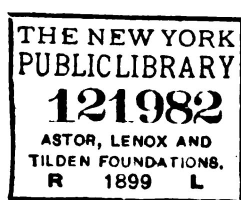
Autoren-Register

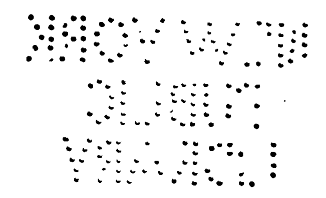
Braunschweig

Druck und Verlag von Friedrich Vieweg und Sohn

1898







Autorenregister.

A.

B.

78: Synthese des Oxindols 508 f., des Isatins und des Indigblaus 509.
79: Indigblauderivate 470 f.; Indigweifs gegen pyroschwefelsaures Kalium 472 f.; Indolderivate 473; Isatinchlorid 478; Isatinderivate 478 f.; Phtaleïne 537 f.; Synthese des Chinolins 782 f.
80: Indigoblau, o-Mononitrophenylpropiolsäure, o-Mononitrophenylacetylen 582 f.; Skatol aus Indigo 1105.
81: Indigogruppe: Isatogensäureäther 497; Indoïn, Indoxylsäureäther, Aethylindoxylsäure-Aethyläther 498; Indoxylsäure, Aethylindoxylsäure, Indoxyl 499; Indoïn, Indirubin, Aethylindoxyl 500.
82: Indigo und Verbindungen der Indigogruppe 627 bis 635: o-Dinitrodiphenyldiacetylen aus o-Mononitrophenylacetylen, Zersetzung der o-Mononitrophenylpropiolsäure, Indoïn aus o-Dinitrodiphenyldiacetylen, Diisatogen aus o-Dinitrodiphenylacetylen 628 f., Indigo aus Diisatogen, Indoïn aus Diisatogen, Constitution des Indigweifs, von Indigblau; Azophenylglyoxylsäure und o-Azobenzoësäure aus Isatogensäureäther 629, Isatin aus Isatogensäureäther, Indoxylsäureäther, isatogenschweflige Säure 630; Indoxylsäure-Aethyläther gegen Oxydationsmittel: Indoxanthydsäure-Aethyläther, Indoxanthinsäure-Aethyläther, Aethyloxalylanthranilsäure 631 ff.; Nitrosoindoxanthinsäure-Aethyläther 632; Verhalten der Körper der Indoxylgruppe gegen salpetrige Säure: Nitrosoamine des Aethylindoxyls, Aethylindoxylsäureäthers, Indoxanthydsäureäthers 633 f.; Nitrosoïndoxyl aus Aethylindoxylsäure 634; Constitution des Indoxyls: Chloroxindolchlorid-Methyläther (Methyldichlorindol) 634 f.; Constitution des Methylketols (Methylindol) 635; Phenolphtaleïnanhydrid als Nebenproduct bei der Darstellung des Phenolphtaleïns 669; Phenolphtalinanhydrid; Fluoresceïnchlorid gegen Zinkstaub: Dichlorphtalinphenolanhydrid $C_{20}H_{12}Cl_2O_3$ 670 f.; Phenylpropiolsäureäther gegen Schwefelsäure: Benzoylessigäther 950.
83: Nitrosooxyndol und Nitrosoïndoxyl 822; Verbindungen der Idigogruppe, Indogen 830 f.; Pseudoïsatin und Pseudoïndoxyl, Phenylazoïndoxyl 831; Isonitrosopseudoïndoxyl (Pseudoïsatin-α-oxim) 831 f.; Pseudoïsatin-α-äthyloxym, Aethylpseudoïsatin-α-äthyloxim 832; Aethylpseudoïsatin 832 f.; Aethyloxyindol aus Aethylpseudoïsatin 833; Aethylpseudoïsatin gegen Hydroxylamin: Aethylpseudoïsatin-β-oxim 833 f.; Indoxyl gegen Aldehyde und Ketonsäuren: Indogenid des Benzaldehyds 834 f., des p-Mononitrobenzaldehyds, der Brenztraubensäure 835; Indoxyl gegen Isatin: Indirubin 835 f.; Indoxyl gegen Aethylpseudoïsatin: β-Indogenid des Aethylpseudoïsatins 836; Diäthylindigo aus Aethylpseudoïsatin α-äthyloxim 836 f.; Constitution des Indigo's; „Indogenide" 837; Zusammensetzung und Bildung des Indophenins 1770.
84: chemische Nomenclatur 12; Derivate des o-Amidoacetophenons: o-Acetylamidoacetophenon, o-Benzylamidoacetophenon; o-Nitrosobenzylamidoacetophenon 1050; Benzylindigo 1051; siehe Pettenkofer (M. v.).
85: Additionsproducte organischer Verbindungen mit Unterchlorigsäure 581; Synthese des Phloroglucins 1346 f.: Phloroglucintricarbonsäureäther 1347; Darstellung von Polyacetylenverbindungen 1397 bis 1401: Propargylsäure und deren Aethyläther aus Dibrombernsteinsäure, Acetylendicarbonsäure, Kupferverbindung des Propargylsäureäthers 1397; Diacetylendicarbonsäure, Hydromukonsäure 1398; Diacetylenmonocarbonsäure, Adipinsäure; Diacetylendicarbonsäure aus Propargylsäure 1399; Diacetylen- und Acetylendicarbonsäure-Aethyläther, Propargyläther, Tetraacetylendicarbonsäure, Diacetylen, Jodpropargylsäure-Aethyläther, Jodpropargylsäure 1400; Monojodacetylen, Dijodacetylen, Dijoddiacetylen 1401.
86: Constitution des Benzols: Structur des Succinylobernsteinsäure-Aethyläthers (Uebergang des Benzols in Hexamethylen) 581; secundäre und tertiäre Bindungsform 581 f.; Unzulässigkeit der Prismenformel 582; Additionsproducte der Phtalsäuren (Hydroterephtalsäuren und Substitutionsproducte) 582 ff.; Unzulässigkeit der Claus'schen Sechseckformel 583; Condensationsproduct von Pyrol und







eisen 1105; explosive Substanzen 1114; Portweinanalysen 1139.

80: chemische Beständigkeit der Materie in tönenden Schwingungen 12 f.; Dampfdichte des Jods 29; Thermochemie 83 f.; Rolle der Zeit bei der Bildung von Salzen: langsame Umwandlungen 85; Messung der Verbrennungswärme von Gasen 90; Lösungswärme des Chlors 103 f.; Wasserstofftrichlorid 104; Kältemischungen 105 f.; Bildungswärmen von Halogenverbindungen 108 f., der Ueberschwefelsäure, von Ozon, Wasserstoffhyperoxyd 109; Bildungswärme von Kupferverbindungen 110 f., von Chlorhydraten der Metallchloride 111; thermische Untersuchung des Atakamits 112 f.; Verbrennungswärme des Schwefels, Verdampfungswärme des Schwefelsäureanhydrids, des Schwefelkohlenstoffs, Bildungswärme desselben 117; Verbrennungswärmen und Bildungswärmen des Cyans 117 f., des Kohlenoxyds, Bildungswärmen der Oxyde des Stickstoffs, von Nitraten und Ammoniaksalzen, Wärmeentwickelungen bei Oxydationen durch Salpetersäure und explosive Umwandlungen des Ammoniumnitrits 118 f.; Bildungswärmen von Cyanverbindungen 121; Verbrennungswärmen 122 f., Verbrennungswärmen und Bildungswärmen von Kohlenwasserstoffen 123; Verbrennungswärmen und Bildungswärmen der Haloïdverbindungen des Methyls und Aethyls 125 f., des Dimethyls 126 f.; Lösungswärme des gasförmigen Methyläthers 127; thermische Untersuchung des Aethylamins und Trimethylamins 133; chemische Masse der Elemente und Bildungswärme ihrer Verbindungen 133 f; gegenseitige Verdrängung der Halogene 136; Beständigkeit des Wasserstoffsuperoxyds 136 f., Verhalten gegen Silberoxyd, Bildungswärme desselben 137; Wärmeentwickelungen bei der Umsetzung des Wasserstoffsuperoxyds in Gegenwart von Alkalien und der Derivate des Baryumsuperoxyds 137 f.; Dissociation des Chloralhydrats 140 f.; Verbindung von Metallchloriden mit Chlorwasserstoff 233 f.; Katalyse des Wasserstoffsuperoxyds 250; Wirkung des Silbers und des Silberoxyds auf Wasserstoffsuperoxyd 251; Zersetzung des Kaliumpermanganats durch Wasserstoffsuperoxyd 252 f.; Wasserstoffsuperoxyd und neutrales Jodkalium 254 f.; Bildung der Ueberschwefelsäure 257 f.; Darstellung des Chlors 262 f.; Verbindung von Wasserstoff mit Stickstoff 266; Baryumsuperoxydhydrat 284; Oxydation des Quecksilbers 356; höhere Silberoxyde 359 f.; Synthese von Blausäure 392 f; Epichlorhydrin, Constitution 608; Identität von Arabinose und Lactose 1019 f.; Lactose, Rohrzucker 1020; Gasanalyse 1243.

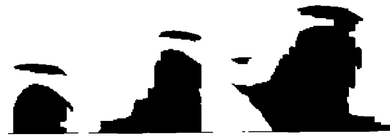
81: Grenzen der Elektrolyse 99; Chlor 174; Uebersalpetersäure 185; Bildungswärme des Eisenoxyduloxyds 246 f.; Kupferoxychlorid (Atakamit), Bildungs- und Umsetzungswärme 261 ff.; Quecksilber gegen Sauerstoff 293; Aethylperoxyd, Wasserstoffsuperoxyd 504; Zersetzung ameisensaurer Salze 668; Saccharose 982; Messung der Bildungswärme organischer Verbindungen 1075; Messung der Verbrennungswärme durch Detonation 1075 f.; Verbrennungen durch Stickoxyd 1113; thermochemische Untersuchung des magnetischen Eisenoxyds 1114; Bildungs- und Zersetzungswärmen der Ueberchlorsäure und ihrer Salze, Wärmecapacitäten und Bildungswärmen der Ueberchlorsäurelösungen 1116 f.; Einwirkung von Wasserstoffsäuren auf Salze mit dem nämlichen Halogen 1122; gegenseitige Verdrängung der Wasserstoffsäuren 1123 f.; Verbrennungswärme von Schwefelkohlenstoff 1125; thermische Substitutionswerthe der Halogene für Wasserstoff-, Methyl- und Aethylverbindungen 1126; Bildungswärme von Benzol, Naphtalin und Anthracen 1126 f.; thermochemische Untersuchung des Aethylenoxyds 1128; thermochemische Untersuchungen von Aethylamin, Trimethylamin, Cyanwasserstoff und der Cyanide 1128; Bildungswärme von Glycochlorhydrin, von Chloralalkoholat und -hydrat 1131; Explosion von Acetylen, Cyan und Stickoxyd (Stickdioxyd), von Arsenwasserstoff 1132; Dissociation (Dampfdichte) des Jods 1137; Bestimmung von Chlor neben Acetylen oder Blausäure 1197.

82: Absorption von [illegible]stoff und Sauer[illegible]urch P[illegible]0 f.;





C.



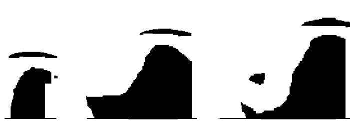
D.



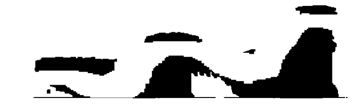
E.



F.







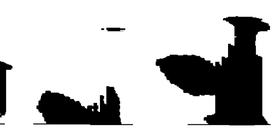




G.

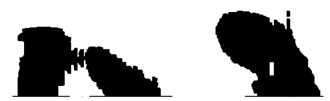
G.

H.



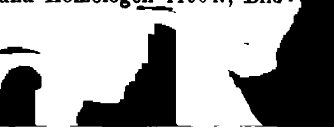












I.

J.

K.





L.



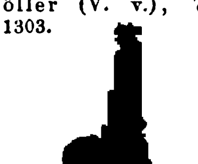






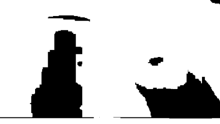
M.





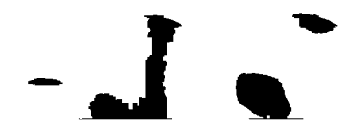
N.





O.



P.









Q.

R.

S.





T.

U.

V.

W.

W.

Acetdiamins in p-Acetamidotoluol-o-azodimethylanilin 1011; p-Monoamidotoluol-o-azodimethylanilin, Ueberführung des letzteren in Toluol-o-azodimethylanilin-p-azophenol und -p-azo-β-naphtol 1012: p-Acetamidotoluol-o-azodiäthylanilin 1012 f.; o-Acet-m-toluylendiamin, o-Acetamido- und o-Amidotoluol-p-azodimethylanilin 1013 f.; Acetamidobenzol- und Amidobenzol-m-azodimethylanilin aus Monoacetyl-m-phenylendiamin sowie Diazotirung von bromwasserstoffsaurem p-Acetyl-m-toluylendiamin 1014; Diazoamidoverbindungen durch Combination von Aminen der Fettreihe mit Diazoverbindungen 1014 f.; Toluol-o- und -p- sowie Benzoldiazopiperidid 1015; Spaltungen der gemischten Diazoamidokörper durch kochende, concentrirte Halogenwasserstoffsäuren 1015 f.; fluorirte Kohlenwasserstoffe der aromatischen Reihe 1595 f.; Fluorbenzol, p-Fluortoluol, m- und p-Fluoranilin 1596; neues inulinartiges Kohlehydrat: Irisin aus Iris Pseud-Acorus 1783 f.

Wallach (O.) und Brafs (W.) **84**: Darstellung von Cynen aus Cyneol (Isomeres des Borneols), aus Wurmsamenöl 543 bis 547: Chlor- und Bromwasserstoffverbindung des Cyneols 544; Jodwaaserstoffcynen 545; Tetrabromcynen, Cyneoljodür, Cynen, Darstellung, Verhalten 546; Umwandlung des Cynens in Cymol 547.

Wallach (O.) und Belli (L.), **80**: Oxyazobenzol 573.

Wallach (O.) und Bischof (O.) **78**: Monochloracetylen aus β-dichloracrylsaurem Calcium 414.

79: Chloracetylen aus Dichloracrylsäure 607 f.; Dibromacetophenon gegen Blausäure und Salzsäure 694.

Wallach (O.) und Fischer (B.), **82**: Diazofarbstoffe aus Diazo- und Diazoazokörpern des Benzols und Toluols mit Resorcin 1483 bis 1486.

Wallach (O.) und Gofsmann (A.), **78**: Umsetzungen des Imidchlorids

$$C_6H_5C\begin{matrix}\diagup Cl \\ \diagdown N(SO_2C_6H_5).\end{matrix}$$ 752.

Wallach (O.) und Hansen. **78**: Chloralid der Glycolsäure 688.

Wallach (O.) und Hunäus (P.), **77**: Dichloracrylsäure 703; Malonsäureäther, Monochloracrylsäure 704.

Wallach (O.) und Kamenski (J.), **80**: Basen aus Säureamiden 519 f.

81: Base aus camphers. Aethylamin (Camphersäureäthylimid) 406 f.; Diäthylmalonamid, Dimethylsuccinamid, pimelins. Aethylamin, äpfels. Aethylamin, phtals. Methylamin und Propylamin, Aethylphtalimid, Allylphtalimid 407.

Wallach (O.) und Kiepenheuer (L.), **81**: Oxyazobenzol und Derivate 485 f.

Wallach (O.) und Köllicker (A.), **84**: Einwirkung von Salzsäure auf p-Amidoazobenzol und Phenolazo-p-amidotoluol, Bildung von Indulin 842.

Wallach (O.) und Liebmann (A.), **80**: Säureïmidchloride 755 f.

Wallach (O.) und Oppenheim (F.), **77**: Chloroxaläthylin, Dioxaläthylin, Chlorbromoxaläthylinderivate 446.

Wallach (O.) und Reincke (J.), **77**: Bromalide [Tribrommilchsäure, Tribrommilchsäure-Tribromäthylidinäther (Bromalid), Tribrommilchsäure-Trichloräthylidenäther, Trichlormilchsäure-Tribromäthylidenäther, Milchsäure-Tribromäthylidenäther] 701.

Wallach (O.) und Schulze (E.), **80**: Chloroxaläthylin, Oxaläthylin, Verhalten, Homologe 522.

81: Propylamin (Salpetersäure-Propyläther) 410; Dipropyloxamid 411; Oxaline: Chloroxalmethylin, Oxalmethylin 414; Chloroxalpropylin, Oxalpropylin, Oxaläthylin 415; Paraoxalmethylin 416.

82: Azo- und Diazoverbindungen aus m-Phenylendiamin, Darstellung von Monoacethyl-m-phenylendiamin, Phenol-azo-acetyl-m-amidobenzol, Phenol-azo-amidobenzol, Benzol-dis azophenol 584.

Wallach (O.) und Stalars (C.), **86**: Darstellung von Benzoldiazopiperidid 1016; Toluol-p-diazopiperidid 1016 f.; Toluol-o-, o-Mononitrotoluol-p-, -p-Mononitrotoluol-o- und Mononitrobenzol-m-diazopiperidid; Benzol- und Toluol-p-diazoconiin 1017; Acet-p-toluidin-o-diazobromid 1017 f.; Acet-p-toluidin-o-diazonitroäthan und -o-diazodiäthylamid 1018; Acet-p-toluidin-o-diazopiperidid und -o-diazochlorid 1018 f.

Y.

Z.

Berichtigungen.

Seite 68 links Zeile 4 von unten statt $C_{18}H_{10}$ lies $C_{16}H_{12}$.
„ 75 links Zeile 26 von oben statt **84** lies **85**.
„ 102 links Zeile 14 von oben statt Garasin lies Sarasin.
„ 163 links Zeile 14 von unten statt Diphenylmethans lies Diphenylenmethans.
„ 182 links Zeile 9 von oben statt 270 lies 1270.
„ 196 links Zeile 22 von oben statt Golebeff (P.) lies Golubeff (P.).
„ 205 rechts Zeile 17 von oben statt m-Mononitrodioäthylanilin lies m-Mononitrodiäthylanilin.
„ 211 rechts Zeile 1 von oben statt Gustavson (C.) lies Gustavson (G.).
„ 233 rechts Zeile 22 von unten statt Camichil lies Camachil.
„ 313 links Zeile 1 von unten statt 1228 lies 1828.
„ 358 links Zeile 16 von oben statt Oglobin lies Ogloblin.
„ 401 rechts Zeile 13 und 16 von oben statt Nickols lies Nichols.
„ 411 rechts Zeile 14 von oben statt Oglobin lies Ogloblin.
„ 416 rechts Zeile 1 von unten statt Cinnchonidintartrate lies Cinchonidintartrate.
„ 441 links Zeile 21 von oben statt Plöschl (L.) lies Plöchl (J.); Zeile 22 von oben statt 822 lies 824 und Zeile 23 von oben statt 823 lies 825.
„ 519 rechts Zeile 9 von unten statt 1100 lies 1109.
„ 529 links Zeile 11 von oben statt 1313 lies 1013.
„ 551 rechts Zeile 25 von unten statt Thomson (J.) lies Thomsen (J.).

Zusätze.

Dubrunfaut, **78**: Invertin 1032.

Epstein (W.), **85**: Condensation von Zimmtaldehyd mit Acetessigäther 1353 bis 1357 (unter Ebstein gedruckt).

Fautrat (L.), **77**: Feuchtigkeit der Luft 1106.

Fischer (O.), **79**: Dimethylanilin, Condensationsproducte 418 f. (unter Fischer (C.) gedruckt).

Hanriot und Gilbert, **84**: Einwirkung von Vinylbromid auf Benzol mittelst Aluminiumchlorid 561 f. (unter Henriot gedruckt).

Meyer (R.), **78**: Oxydation organischer Verbindungen 320 (unter Mayer gedruckt).

Nichols (E. L.), **81**: elektrischer Widerstand und Ausdehnung von glühendem Platin 94; siehe Mackenzie (unter Nickols gedruckt).

Nichols (E. L.) und Wheeler (A. W.), **81**: Ausdehnungen von Gaslösungen 72 (unter Nickols gedruckt).

Plöchl (J.), **81**: Propylphenylglycolsäure 824 f.; Cuminamidoëssigsäure, Salicylglycolsäure 825 (unter Plöschl (L.) gedruckt).

Stahl (K.), Landsberg (L.) und Engelhorn (F.), **79**: Hydrosorbinsäure und Sorbinsäure 659 f.

Thomsen (J.), **78**: Verhalten einer bei 30° gesättigten Glaubersalzlösung beim Erhitzen 236; Bildungswärmen von schwefels. und kohlens. Natrium mit verschiedenem Wassergehalt 237 (unter Thomson gedruckt).
79: Nichtexistenz des nascirenden Wasserstoffs 188 f.

NT 248

